# MicroPatent® MPI Legal Status Report (Single Patent)

1. JP9087435A 19970331 POLYOLEFIN-BASED POLYMERIC MATERIAL COMPOSITION

Assignee/Applicant: ASAHI DENKA KOGYO KK Inventor(s): TAJIMA KOJI; SENGOKU TADASHI Priority (No,Kind,Date): JP24450295 A 19950922 X Application(No,Kind,Date): JP24450295 A 19950922

**IPC**: 6C 08L 23/00 A

Language of Document: NotAvailable

Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject composition having high melt-fluidity and excellent flexibility at normal temperature or a low temperature and useful for film, etc., by compounding a long-chain ester compound having a branch at 2-site as a plasticizer.

SOLUTION: This polymeric material composition is produced by compounding (A) 100 pts.wt. of a polyolefin-based polymeric material (preferably an olefinic thermoplastic elastomer) with (B) 5-60 pts.wt. of at least one kind of long-chain ester compound having a branch at 2-site and expressed by the formula (X is CH2-OCO or COO; R 1and R2are each a 3-22C alkyl; (n) is 1 or 2; R3is a 3-22C alkyl when n=1 or R3 is a 3-22C alkyl which may contain an ether bond in the chain when n=2; the total number of C atoms in one molecule is =20).

Legal Status: There is no Legal Status information available for this patent

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平9-87435

(43)公開日 平成9年(1997)3月31日

(51) lnt.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	庁内整理番号	FI		技術表示箇所
C 0 8 L 23/00	KEQ		C 0 8 L 23/00	KEQ	
C 0 8 K 5/10			C08K 5/10		

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 9 頁)

(21)出願番号 特願平7-244502 (71)出顧人 000000387 旭電化工業株式会社東京都荒川区東尾久7丁目2番35号 (72)発明者 田島 興司 埼玉県浦和市白幡5丁目2番13号 旭電化工業株式会社内 (72)発明者 仙石 忠士 埼玉県浦和市白幡5丁目2番13号 旭電化工業株式会社内 (74)代理人 弁理士 羽鳥 修

# (54) 【発明の名称】 ポリオレフィン系高分子材料組成物 (57) 【要約】

【課題】 溶融流動性に優れ、且つ常温または低温時の 柔軟性に優れたポリオレフィン系高分子材料組成物を提 供すること。

【解決手段】 ポリオレフィン系高分子材料100重量部に、下記〔化1〕の一般式(1)で表される2-位に分岐を有する長鎖エステル化合物の少なくとも一種5~60重量部を配合してなるポリオレフィン系高分子材料組成物。

【化1】

(式中、Xは-CH<sub>2</sub>-0CO-、-COO-。 R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>はC3~22のアルキル基。 nは1、2。nが1のときはR<sub>3</sub>は C3~22のアルキル基。nが2の ときはR<sub>3</sub>は鎖中に-O-を有しても よいC3~22のアルキレン基。 但し、1分子中の総C数は20以上。)

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリオレフィン系高分子材料100重量 部に、下記〔化1〕の一般式(I)で表される2一位に 分岐を有する長鎖エステル化合物の少なくとも一種5~

60重量部を配合してなるポリオレフィン系高分子材料組成物。

【化1】

$$\begin{bmatrix}
R_z \\
I \\
R_1 - CH - X
\end{bmatrix} - R_s$$
(1)

(式中、Xは $-CH_2-OCO-$  または-COO- を示し、R, および $R_2$  は 炭素原子数  $3\sim 2$  2 の直鎖または分岐のアルキル基を示し、n は 1 または 2 を示し、n が 1 のときは $R_3$  は炭素原子数  $3\sim 2$  2 の直鎖または分岐のアルキル基を示し、n が 2 のときは $R_3$  は鎖中にエーテル結合を有することのできる炭素原子数  $3\sim 2$  2 の直鎖または分岐のアルキレン基を示す。ただし、1 分子中の総炭素原子数  $3\sim 2$  2 の直鎖または分岐のアルキレン基を示す。ただし、1 分子中の総炭素原子数  $3\sim 2$  0 以上である。)

【請求項2】 上記ポリオレフィン系高分子材料が、オレフィン系熱可塑性エラストマーである請求項1記載のポリオレフィン系高分子材料組成物。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、ポリオレフィン系 高分子材料組成物に関し、詳しくは、可塑剤として2-位に分岐を有する長鎖エステル化合物を配合したポリオ レフィン系高分子材料組成物に関する。

#### [0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリブテンー1、エチレンープロピレン共重合体、エチレン一酢酸ビニル共重合体、エチレンープロピレンージエン共重合体等のポリオレフィン系高分子材料は、機械的強度、伸び、電気的性質、耐水性、耐薬品性等に優れているばかりでなく、熱分解時あるいは焼却時に腐蝕性あるいは有毒性のガスを発生しない特徴を有しており、フィルム、シート、被覆材料あるいは各種成形材料として広く使用されている。

【0003】特に、エチレンープロピレン共重合体エラストマー、エチレンープロピレンージエン共重合体エラストマー等のポリオレフィン系エラストマーあるいはこれらのポリオレフィン系エラストマーをソフトセグメントとし、結晶性ポリオレフィン樹脂をハードセグメントとして用いたオレフィン系熱可塑性エラストマーは、上記のようなポリオレフィン系高分子材料の特性を保ったまま、反発弾性、衝撃強度等のエラストマー的性質を改良した材料として注目を集めている。

【0004】しかしながら、ポリオレフィン系高分子材料は溶融流動性に劣り加工が困難であるばかりでなく、成形品とした場合にも成形品表面にフローマークが発生

したり表面の光沢が劣る欠点があり、また、柔軟性に劣る欠点もあった。このため、ポリオレフィン系高分子材料に各種の可塑剤を配合することも提案されており、例えば、フタル酸エステル、アジピン酸エステル等のエステル系可塑剤、水素化ターフェニル、ナフテン系炭化水素油、パラフィン系炭化水素油、芳香族系炭化水などが提案されていたが、これらを用いた場合にはその改善が提案されていたが、これらを用いた場合にはそのではなく、また、表面へブリードしたり、臭気が大きい等の欠点もあった。また、切りにより、ブリード性や臭気を改善することも提案されているが、溶融流動性の改善効果はまだ不十分であり、更に改善することが望まれていた。

【0005】従って、本発明の目的は、溶融流動性に優れ、且つ常温または低温時の柔軟性に優れたポリオレフィン系高分子材料組成物を提供することにある。

### [0006]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、鋭意検討を重ねた結果、特定の化合物がポリオレフィン系高分子材料に対する相溶性に優れ、また、溶融流動性の改善効果が著しく大きいばかりでなく、色調に優れ、揮発性が小さく、臭気も極めて少ない利点を有しており、ポリオレフィン系高分子材料の可塑剤として好適であることを見出した。そして、該化合物をポリオレフィン系高分子材料組成物が、上記目的を達成しうることを知見した。

【0007】本発明は、上記知見に基づきなされたもので、ポリオレフィン系高分子材料100重量部に、下記〔化2〕(前記〔化1〕と同じ)の一般式(I)で表される2-位に分岐を有する長鎖エステル化合物の少なく

とも一種5~60重量部を配合してなるポリオレフィン 系高分子材料組成物を提供するものである。

[0008] 【化2】

$$\begin{bmatrix}
R_1 & -CH - X \\
R_1 & -CH - X
\end{bmatrix} - R_3$$
(1)

(式中、Xは-CH2-OCO- または-COO- を示し、R1 およびR2 は 炭素原子数3~22の直鎖または分岐のアルキル基を示し、nは 1または2を示し、nが1のときはR。は炭素原子数3~22の 直鎖または分岐のアルキル基を示し、nが2のときはR。は鎖中 にエーテル結合を有することのできる炭素原子数3~22の直鎖 または分岐のアルキレン基を示す。ただし、1分子中の総炭素原

子数は20以上である。)

[0009]

【発明の実施の形態】以下、本発明のポリオレフィン系 高分子材料組成物について詳細に説明する。

【0010】本発明に用いられるポリオレフィン系高分 子材料としては、(1)結晶性ポリオレフィン: 低密度 ポリエチレン、高密度ポリエチレン、直鎖状低密度ポリ エチレン、ポリプロピレン、プロピレンと少割合のエチ レン、ブテンー1、ペンテンー1、4ーメチルペンテン - 1 等の他のオレフィンとのランダムまたはブロック共 重合体、ポリブテンー1、ブテンー1と少割合の他のオ レフィンとの共重合体等、(2)オレフィン系エラスト マー:エチレンープロピレン共重合ゴム、エチレンープ ロピレンーブタジエン共重合ゴム、エチレンープロピレ ンー非共役ジェン(エチリデンノルボルネン、ジシクロ ペンタジエン、1, 4-ヘキサジエン等) 共重合ゴム、 ノルボルネンゴム等、および(3)オレフィン系熱可塑 性エラストマー:上記(1)成分をハードセグメントと し上記(2)成分をソフトセグメントとした任意の比率 の混合物、上記(1)成分と上記(2)成分との溶融混 練時に有機過酸化物等の架橋剤を添加して部分的~完全 に架橋させたものおよびこの架橋物と上記(1)成分の 任意の比率の混合物等があげられる。特に、本発明にお いては、上記ポリオレフィン系高分子材料として上記 (2) オレフィン系エラストマーまたは上記(3) オレ フィン系熱可塑性エラストマーを用いた場合に本発明の

効果が顕著である。

【0011】また、本発明に用いられる前記一般式

(1) で表される2-位に分枝を有する長鎖エステル化 合物(以下、「エステル化合物(1)」という)は、可 塑剤として用いられるものである。上記エステル化合物 (1)は、上記ポリオレフィン系高分子材料を成形する。 任意の段階で配合することができ、例えば、オレフィン 系熱可塑性エラストマーに配合する場合には、結晶性ポ リオレフィンとオレフィン系エラストマーを溶融混練し

てペレットを作成する際に同時に配合することができ

【0012】前記一般式(I)中、 $R_1$ 、 $R_2$  およびR3 で示されるアルキル基としては、例えば、プロピル、 ブチル、ペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノ ニル、デシル、ウンデシル、ドデシル、トリデシル、テ トラデシル、ペンタデシル、ヘキサデシル、ヘプタデシ ル、オクタデシル、ノナデシル、エイコシル、ヘンエイ コシル、ドコシルなどの直鎖または分岐のアルキル基が あげられ、Raで示されるアルキレン基としては、プロ ピレン、ブチレン、ペンチレン、ヘキシレン、ヘプチレ ン、オクチレン、ノニレン、デシレン、ウンデシレン、 ドデシレン、トリデシレン、テトラデシレン、ペンタデ シレン、ヘキサデシレン、ヘプタデシレン、オクタデシ レン、ノナデシレン、エイコサデシレン、ヘンエイコサ デシレン、ドコシレンなどの直鎖または分岐のアルキレ ン基があげられる。

【0013】また、上記エステル化合物(I)のうち、 モノエステル化合物は直鎖もしくは分岐のアルコールお よび直鎖もしくは分岐のカルボン酸から容易に得ること ができるものであるが、少なくとも一方は特定の分岐を 有したものが使用される。また、ジェステル化合物は特 定の分岐を有するアルコールおよび直鎖もしくは分岐の ジカルボン酸、または特定の分岐を有するカルボン酸お よび直鎖もしくは分岐のグリコールから容易に得ること ができる。このとき上記の各原料成分(上記アルコール) 成分とカルボン酸成分、上記アルコール成分とジカルボ ン酸成分、または上記カルボン酸成分とグリコール成 分)は、得られるエステル化合物の1分子中の総炭素原 子数が20以上となるように、適宜選択した組み合わせ で使用される。

【0014】ここで、上記の特定の分岐を有するアルコ ールとしては、例えば、下記〔化3〕~〔化12〕の化 合物ALC-1~10などがあげられる。

```
[0015]
                                                                            【化3】
                                                                               CH3CH2CH2CH2
                                     ALC-1
                                                                 CH3CH2CH2CH2CH2CH2CHCH2OH
  [0016]
                                                                            【化4】
                                                               CH3CH(CH3)CH2CH2CH2CH2
                                     ALC-2
                                                                    [0017]
                                                               CH3CH2CH2CH(CH3)CH2CH2
                                     ALC-3
                                                                   CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CHCH<sub>2</sub>OH
[0 0 1 9]
  [0018]
  【化6】
                                                                            【化7】
                                  CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>CH<sub>2</sub>
       ALC-4
                                 CH3 (CH2) 5 CHCH2 OH
                                                              (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>
                                    ALC-5
                                                                  (CH<sub>3</sub>)。CCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CHCH<sub>2</sub>OH
【化8】
  [0020]
                                                          CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>
                               ALC-6
                                                              CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHCH<sub>2</sub>OH
【化 1 0】
 [0021]
 【化9】
                                                                                                                           C13H27
                                                                               ALC-8
                                               C10H21
                                                                                                                  C11H23CHCH2OH
       ALC-7
                                                                            [0023]
                                        CaH17CHCH2OH
 [0022]
                                                                           【化11】
                                                                                   CH3CH2CH2
                                    A L C - 9
                                                                    CH2CH2CH2CH2CH2CHCH2OH
 [0024]
                                                                           【化12】
                                                                                  CH3CH2CH2
                                   A L C - 1 0
                                                                   CH3CH2CH(CH3)CH2CHCH2OH
 【0025】また、上記の特定の分岐を有するカルボン
                                                                           [0026]
酸としては、例えば、下記〔化13〕~〔化19〕の化
                                                                           【化13】
合物 CA-1~7 などがあげられる。
                                                              CH<sub>3</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>
                                   CA - 1
                                                                  CH<sub>3</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHCOOH
【化14】
 [0027]
                                                              CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>
                                   CA - 2
                                                                  CH3CH2CH2CH(CH3)CHCOOH
 [0028]
【化15】
```

CA-3

CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>),CH<sub>2</sub>

CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>),CHC00H

CA-4

[0030]

CA-5

[0031]
[化18]

CA-6

[0032]
[化19]

CA-7

C. H. CHCOOH 【0033】また、上記の直鎖もしくは分岐のアルコー ルとしては、例えば、プロパノール、ブタノール、ヘプ タノール、ヘキサノール、ヘプタノール、オクタノー ル、ノナノール、デカノール、ウンデカノール、ドデカ ノール、トリデカノール、テトラデカノール、ペンタデ カノール、ヘキサデカノール、ヘプタデカノール、オク タデカノール、ノナデカノール、エイコサノール、ヘン エイコサノール、ドコサノールなどの直鎖もしくは分岐 のアルコールがあげられ、上記の直鎖あるいは分岐のカ ルボン酸としては、例えば、プロピオン酸、酪酸、吉草 酸、カプロン酸、エナント酸、カプリル酸、ペラルゴン 酸、カプリン酸、ウンデカン酸、ラウリン酸、トリデカ ン酸、ミリスチン酸、ペンタデカン酸、パルミチン酸、 マーガリン酸、ステアリン酸ノナデカン酸、エイコサン 酸、ヘンエイコサン酸、ベヘニン酸などの直鎖もしくは 分岐のカルボン酸があげられ、上記の直鎖もしくは分岐 のグリコールとしては、プロピレングリコール、ブチレ ングリコール、ペンチレングリコール、ヘキシレングリ コール、ヘプチレングリコール、オクチレングリコー ル、ノニレングリコール、デシレングリコール、ウンデ シレングリコール、ドデシレングリコール、トリデシレ ングリコール、テトラデシレングリコール、ペンタデシ レングリコール、ヘキサデシレングリコール、ヘプタデ シレングリコール、オクタデシレングリコール、ノナデ シレングリコール、エイコシレングリコール、ヘンエイ コシレングリコール、ドコシレングリコール、ジエチレ ングリコール、トリエチレングリコール、ジプロピレン グリコール、トリプロピレングリコール、ジブチレング リコール、トリプチレングリコールなどの直鎖もしくは

【16】

(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>

(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>CCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CHCOOH 【化17】

CH3CH2CH2CH(CH3)CH2CH2CH2CH2CH2

21. 21. 21. 21. (21. )

CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CHCOOH 分岐のグリコールがあげられ、

分岐のグリコールがあげられ、上記の直鎖もしくは分岐のジカルボン酸としては、マロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、スベリン酸、アゼライン酸、セバシン酸、ウンデカン二酸、ドデカン二酸、トリデカン二酸、テトラデカン二酸、オクタデカン二酸、キサデカン二酸、ヘプタデカン二酸、オクタデカン二酸、ノナデカン二酸、エイコサン二酸、ヘンエイコサン二酸、ドコサン二酸などの直鎖もしくは分岐のジカルボン酸があげられる。

【0034】上記エステル化合物(1)の配合量は、前記ポリオレフィン系高分子材料100重量部に対して5~60重量部、好ましくは10~50重量部である。上記エステル化合物(1)の配合量が5重量部未満であると、加工性の改善あるいは柔軟性に優れる等の可塑剤としての効果が充分に発揮されず、60重量部を超えると、ブリードを生じたり成形品の物性を損なうおそれがある。

【0035】また、本発明のポリオレフィン系高分子材料は、ポリオレフィン系高分子材料に配合される他の添加剤、例えば、フェノール系抗酸化剤、ホスファイト系またはホスホナイト系抗酸化剤、チオエーテル系抗酸化剤、ベンソフェノン系またはベンソトリアソール系紫外線吸収剤、ヒンダードアミン系光安定剤、造核剤、帯電防止剤、滑剤、加工助剤、酸中和剤、顔料、充填剤等を配合することができる。

【0036】本発明のポリオレフィン系高分子材料組成物は、フィルム、シート、被覆材料または各種成形材料などとしての用途に用いられる。

[0037]

【実施例】以下、実施例をもって本発明をさらに詳細に 説明する。しかしながら、本発明は以下の実施例によっ て制限を受けるものではない。

【0038】また、実施例で使用するエステル化合物を 形成するアルコール成分およびカルボン酸成分を下記 〔表1〕に示す。これら両者を各1モル(2モルと示し たものは2モル)用いてエステル化することで容易にエ ステル化合物は得られる。なお、下記〔表1〕中の化合

物ALCおよびCAは前述した構造の化合物である。

[0039]

## 【表1】

化合物	アルコール成分	カルボン酸成分		
E - 1	3 - メチルヘキサノール	C A - 6		
E - 2	2 - エチルヘキサノール	C A - 4		
É - 3	イソトリデカノール	C A - 4		
E - 4	A L C - 1	C A - 4		
E - 5	A L C - 2	C A - 4		
E - 6	A L C - 5	2 - エチルヘキサン酸		
E - 7	A L C - 5	イソトリデカン酸		
E - 8	A L C - 5	C A - 1		
E - 9	A L C - 5	C A - 4		
E - 10	A L C - 8	2ーエチルヘキサン酸		
É -11	ALC-5 (2モル)	アジピン酸		
E - 12	1. 4ープチレングリコール	CA-4 (2モル)		
比較1	nーオクタノール	nーステアリン酸		

### 【0040】実施例1

ミラストマー 8030N (三井石油化学製ポリオレフィン系エラストマー) 100重量部、ビス (2,6-ジ第三ブチルー4ーメチルフェニル)・ペンタエリスリトールジホスファイト0.2 重量部および試験化合物(下記 [表2] 参照)を15重量部を、185 $^{\circ}$ C、20回転で8分間ロール混練し、約0.7 mmのシートを作成し、さらにこれを180 $^{\circ}$ C、250kg/cm $^{\circ}$ で5分間加圧して1 mmの貼り合わせプレスシートを作成した。

【0041】このプレスシートについてJIS K 6

301に従って硬度および100%モジュラスを測定した。また、室温および70℃で水張り状態で10日間放置して、ブリード状況(ブリード性)を下記評価基準に従って確認した。それらの結果を下記〔表2〕に示す。

【0042】〔ブリード評価基準〕

〇 : ブリードなし

△ : 若干ブリード見られる

× : ブリード大

[0043]

【表2】

No.	試験化合物	硬度	100%	ブリード性	
No. 1			モジュラス	室温放置	水張り促進
実施例 1-1	E – 1	8 0	3. 1	0	0
1-2	E-2	7 9	3. 1	0	0
1-3	E-3	78	3.0	0	0
1-4	E – 4	80	3.0	0	0
1-5	E-5	79	3.0	0	0
1-6	E-6	7 9	3.1	0	0
1-7	E-7	78	2.9	0	0
1-8	E-8	7 9	3.0	0	0
1 - 9	E-9	78	3.0	0	0
1-10	E-10	78	3. 1	0	0
1-11	E-11	8 0	3. 2	0	0
1-12	E-12	8 1	3. 1	0	0
比較例 1-1	なし	88	4. 1		
1-2	LP-30*1	8 6	3.8	Δ	×
1-3	比較1	8 5	3.5	Δ	×

【0044】実施例2 \*1:中央化成品社製流動パラフィン エチレン含有量70モル%、沃素価15、ムーニー粘度 ML<sub>1+4</sub> (100℃) 60のエチレンープロピレンーエ チリデンノルボルネン共重合体ゴム60重量部、MFR 25のエチレンープロピレンブロック共重合体(エチレ ン含有量8%) 40重量部および試験化合物(下記〔表 3〕参照)をバンバリーミキサーを用いて180℃で5 分間混練した後、2,5ージメチルー2,5ービス(第 三ブチルパーオキシ)へキサン1重量部を加え、210 ℃で押出加工してペレットを作成した。

【0045】このペレットについてMFRを測定した。また、このペレットを用い、温度200℃、射出圧力(一次圧力1300Kg/cm²、二次圧力700Kg/cm²)の条件で射出成形し、厚さ3mmの試験片を作成し、フローマークの有無(目視)および光沢(60度グロス)を測定した。それらの結果を下記(表3)に示す。

【0046】 【表3】

Na	試験化合物	車量部	MFR	70-マーク	光沢
実施例 2-1	E - 1	2 0	2. 5	なし	31
2-2	E – 2	20	2.8	なし	32
2-3	E – 3	20	2. 7	なし	31
2 – 4	E-4	2 0	2. 5	なし	32
2-5	E-5	2 0	2.6	なし	32
2 - 6	E-6	2 0	2.8	なし	31
2-7	E-7	10	1.6	なし	30
2 – 8	E-8	20	2. 7	なし	32
2-9	E-9	10	1. 6	なし	30
2-10	E-9	2 0	2. 9	なし	31
2-11	E – 9	3 0	3. 5	なし	39
2-12	E-10	20	2.6	なし	30
比較例 2-1	なし		0.4	全 面	11
2-2	ナフテン系プロセス油	10	1.3	多い	16
2-3	ナフテン系プロセス油	30	1.8	多い	18
2-4	比較1	2 0	1. 9	多い	21

#### 【0047】実施例3

【0048】このペレットについてMFRを測定した。 また、このペレットを用い、温度200℃、射出圧力 (一次圧力1300Kg/cm²、二次圧力700Kg/c m²)の条件で射出成形し、厚さ3mmの試験片を作成 し、フローマークの有無(目視)および光沢(60度グロス)を測定した。それらの結果を下記〔表4〕に示 す。

【0049】 【表4】

	<del>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </del>		,	
Na	試験化合物	MFR	70-7-9	光沢
実施例 3-1	E-3	3. 4	なし	34
3-2	E-9	3. 5	なし	32
比較例 3-1	なし	0. €	多い	12
3-2	ナフテン系プロセス油	2.1	少し有	17
3-3	比較1	2.8	少し有	26

## 【0050】実施例4

未安定化ポリプロピレン (ハーキュレス社製プロファックス6501) 100重量部に、テトラキス [メチレンー3ー(3,5-ジ第三ブチルー4ーヒドロキシフェニル) プロピオネート] メタン0.1 重量部および試験化合物 (下記 [表5] 参照) 20重量部を添加し、充分混合した後、押出加工してペレットを作成した。

【0051】このペレットについてMFRを測定し、また、このペレットを用い、温度200℃で射出成形し厚さ1mmの試験片を作成し、低温脆化温度を測定した。それらの結果を下記〔表5〕に示す。

[0052]

【表 5】

No.	試験化合物	MFR	低温脆化温度
実施例 4-1	E-3	6.5	-37℃
4 – 2	E-9	6.8	-36
比較例 4-1	なし	2.8	18
4-2	比較1	5.0	-27

【0053】上記の各実施例の結果より、以下のことが判る。前記エステル化合物(I)を配合した本発明のポリオレフィン系高分子材料組成物(実施例 1-1~1-12,2 -1~2-12,3-1,3-2,4-1,4-2)は、溶融流動性が優れており、成形品にフローマークが全く認められないばかりでなく、成形品表面の平滑性も良好で優れた光沢を有している。また、前記エステル化合物(I)を配合した本発明のポリオレフィン系高分子材料組成物は、常温あるいは低温時の柔軟性にも優れ、低温脆化温度が著しく低下している。

【0054】これに対し、可塑剤を使用しない場合や前記エステル化合物(I)以外の可塑剤を配合した場合(比較例 1-1~1-3, 2-1~2-4, 3-1~3-3, 4-1,4-2)は、溶融流動性の改善効果が不十分であり、成形品にフローマークが認められ、また、表面光沢も劣るばかりでなく、常温あるいは低温時の柔軟性も不十分である。 【0055】

【発明の効果】本発明のポリオレフィン系高分子材料組成物は、溶融流動性に優れ、且つ常温または低温時の柔軟性に優れたものである。